Stable ague us c mp siti n f r modifying light fastness.

Patent number:

EP0354174

Publication date:

1990-02-07

Inventor:

ZELGER JOSEF; NEUKOM ALFRED JONATHAN

Applicant:

CIBA GEIGY AG (CH)

Classification:

- international:

C09K15/30; D06P1/642; C09K15/00; D06P1/64; (IPC1-

7): C09K15/30; D06M13/256; D06M13/322; D06P1/642;

D06P3/52

- european:

C09K15/30; D06P1/642L

Application number: EP19890810486 19890622 Priority number(s): CH19880002517 19880701

Also published as:

関 JP2041468 (A)

Cited documents:

DE2453146 GB2187746

GB2174731 EP0245204 JP63006182

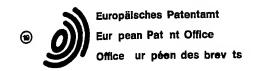
more >>

Report a data error here

Abstract of EP0354174

Stable aqueous compositions of benzotriazole compounds containing (a) 20-40% by weight of a 2-(2'hydroxyphenyl)benzotriazole of the formula in which R1 denotes H, C1-C4-alkyl or C1-C4-alkoxy, R2 denotes H, C1-C4-alkyl, C1-C4-alkoxy or sulpho and R3 denotes H or halogen, and (b) 0.5-11% by weight of a condensation product of a non-ether-bridged aromatic sulphonic acid and formaldehyde, and (c) 0.2-20% by weight of a non-ionic dispersant. These compositions are excellent agents for improving the light fastness of dyeings on synthetic fibre materials, in particular polyester or acid-modified polyester fibre materials.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide



(1) Veröffentlichungsnummer:

0 354 174 A1

1

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(a) Anmeldenummer: 89810486.4

2 Anmeldetag: 22.06.89

(6) Int. Cl.5: C 09 K 15/30

D 06 P 1/642, D 06 P 3/52, D 06 M 13/322, D 06 M 13/256

Priorität: 01.07.88 CH 2517/88

Veröffentlichungstag der Anmeldung: 07.02.90 Patentblatt 90/06

Benannte Vertragsstaaten: CH DE FR GB LI

Anmelder: CIBA-GEIGY AG Klybeckstrasse 141 CH-4002 Basel (CH)

Erfinder: Zelger, Josef Paradiesstrasse 1 CH-4125 Richen (CH)

> Neukom, Alfred Jonathan Höldeliweg 27 CH-4460 Gelterkinden (CH)

Stabile, wässrige Zusammensetzung zur Verbesserung der Lichtechtheit.

Stabile, wässrige Zusammensetzungen von Benzotriazolverbindungen enthaltend

(a) 20-40 Gew.% eines 2-(2'-Hydroxyphenyl)-benzotriazol der Formel

(1)
$$R_3 \stackrel{\text{OH}}{\longrightarrow} R_2 \stackrel{\text{CH}}{\longrightarrow} R_2$$

worinR $_1$ H, C $_1$ -C $_4$ -Alkyl oder C $_1$ -C $_4$ -Alkoxy, R $_2$ H, C $_1$ -C $_4$ -Alkyl, C $_1$ -C $_4$ -Alkoxy oder Sulfo und R $_3$ H oder Halogen bedeuten, und

(b) 0,5-11 Gew.% eines Kondensationsproduktes aus einer nicht etherverbrückten aromatischen Sulfonsäure und Formaldehyd, und

(c) 0.2-20 Gew.% eines nichtionischen Dispergatoren. Diese Zusammensetzungen sind ausgezeichnete Mittel zur Verbesserung der Lichtechtheit von Färbungen auf synthetischen Fasermaterialien, Insbesondere Polyester- oder säuremodifizierten Polyesterfasermaterialien.

B s hreibung

Stabile, wässrige Zusamm ns tzung zur Verbesserung der Lichtechthelt

10

15

25

30

35

40

45

50

Die vorliegende Erfindung betrifft eine stabile wässrige Zusammensetzung sowie deren Verwendung zur Verbesserung der Lichtechtheit von gefärbtem und ungefärbtem Polyesterfasermaterial und von Mischgeweben, die solche Fasern enthalten.

1

Aus der japanischen Auslegeschrift Sho 62-19552 ist eine Dispersion zur Verbesserung der Lichtechtheit von synthetischen Materialien bekannt, die ein Benzotriazolderivat und 20-200 Gew. % bezogen auf das Benzotriazolderivat, eines Kondensationsproduktes aus einer aromatischen Sulfonsäure und Formaldehyd enthält. Aus dieser Auslegeschrift ist auch bekannt, dass Dispersionen mit weniger als 20 Gew. % des Kondensationsproduktes unstabil sind.

Es wurde nun überraschenderweise eine stabile wässrige Zusammensetzung von Benzotrlazolverbindungen gefunden mit weniger als 20 Gew.% des Kondensationsproduktes aus einer aromatischen Sulfonsäure und Formaldehyd.

Gegenstand der Erfindung ist somit eine stabile, wässrige Zusammensetzung von Benzotriazolverbindungen, welche dadurch gekennzeichnet ist, dass sie

(a) 15-60 Gew.% eines 2-(2'-Hydroxyphenyl)-benzotriazol der Formel

(1)
$$R_3 \longrightarrow N \longrightarrow R_2 \longrightarrow R_2$$

worin

R₁ H, C₁-C₄-Alkyl oder C₁-C₄-Alkoxy,

 R_2 H, C_1 - C_4 -Alkyl, C_1 - C_4 -Alkoxy oder Sulfo und R_3 H oder Halogen bedeuten,

(b) 0,5-11 Gew.% eines Kondensationsproduktes aus einer nicht etherverbrückten aromatischen Sulfonsäure und Formaldehyd, und

(c) 0,5 bis 20 Gew.% eines nichtionogenen Dispergators

enthält.

Als C₁-C₄-Alkyl bzw. C₁-C₄-Alkoxy kommen in Betracht Methyl, Ethyl, n-Propyl, Isopropyl, n-Butyl, Isobutyl, sek.Butyl oder tert.Butyl bzw. Methoxy, Ethoxy, n-Propoxy, Iso-Propoxy, n-Butoxy, Isobutoxy, sek.Butoxy oder tert.Butoxy.

Halogen bedeutet belspielsweise Fluor, Brom oder vorzugsweise Chlor.

Benzotriazolderivate der Formel (1), worin R₁ 3-tert.Butyl, R₂ 5-Methyl und R₃ H oder worin R₁ 3-tert.Butyl, R₂ 5-Methyl und R₃ Chlor bedeuten sind besonders bevorzugt. Benzotriazolderivate der Formel (1) können auch gemischt eingesetzt werden.

Die Benzotriazolderivate der Formel (1) sind bekannt, z.B. aus der welter oben genannten japanischen Auslegeschrift und aus der US-A-4 127 586 und können nach den in der US-A-4 127 586 beschriebenen Verfahren hergestellt werden.

Als Komponente (b) kommen in Betracht z.B. das Kondensationsprodukt aus Naphthalinsulfonsäure und Formaldehyd, das Kondensationsprodukt aus Phenolsulfonsäure und Formaldehyd, das Kondensationsprodukt aus Kresolsulfonsäure und Formaldehyd, das Kondensationsprodukt aus Biphenolsulfonsäure und Formaldehyd und ein wasserdispergierbares oder wasserdösliches Kondensationsprodukt erhalten durch Cokondensation von Phenol und Naphthalinsulfonsäure mit Formaldehyd. Vorzugsweise wird als Komponente (b) das Kondensationsprodukt aus Naphthalinsulfonsäure und Formaldehyd eingesetzt.

Das nichtlonogene Tensid (c) Ist vorteilhafterweise ein nichtionogenes Alkylenoxydanlagerungsprodukt von 1 bis 300 Mol Alkylenoxyd, z.B. Ethylenoxyd und/oder Propylenoxyd, an 1 Mol eines aliphatischen Monoalkohols mit mindestens 4 Kohlenstoffatomen, eines 3- bis 6-wertigen aliphatischen Alkohols, eines gegebenenfalls durch Alkyl, Phenyl, α -Tolylethyl, Benzyl, α -Methylbenzyl oder α , α -Dimethylbenzyl substituierten Phenols oder einer Fettsäure mit 8 bis 22 Kohlenstoffatomen.

Als nichtionogene Tenside seien beispielsweise genannt:

- Fettalkohole mit 8 bis 22 Kohlenstoffatomen, vor allem Cetylalkohol;
- Anlagerungsprodukte von vorzugsweise 2 bis 80 Mol Alkylenoxyd, insbesondere Ethylenoxyd, wobei einzelne Ethylenoxydeinheiten durch substituierte Epoxyde, wie Styroloxyd und/oder Propylenoxyd, ersetzt sein können, an höhere ungesättigte oder gesättigte Monoalkohole, Fettsäuren, Fettamine oder Fettamide mit 8 bis 22 Kohlenstoffatomen oder an Benzylalkohole, Phenylphenole, Benzylphenole, β-Phenethylphenole, α-Methylbenzylphenole, α,α-Dimethylbenzylphenole, α-Tolylethylphenole oder Alkylphenole, deren Alkylreste mindestens 4 Kohlenstoffatome aufweisen:
- Alkylenoxyd-, insbesondere Ethylenoxyd- und/ oder Propylenoxyd-Kondensationsprodukte (Blockpolymerisate);
- Ethylenoxyd-Propylenoxyd-Addukte an Diamine, vor allem Ethylendiamin;
- Umsetzungsprodukte aus einer 8 bis 22 Kohlenstoffatome aufweisenden Fettsäure und einem primären oder sekundären, mindestens eine Hydroxyniederalkyl- oder Niederalkoxyniederalkylgruppe aufweisenden Amin oder Alkylenoxyd-Anlagerungsprodukte dieser hydroxyalkylgruppenhaltigen Umsetzungsprodukte, wobei die Umsetzung so erfolgt, dass das molekulare Mengenverhältnis zwischen Hydroxyalkylamin und Fettsäure 1:1 und grösser als 1, z.B. 1:1 bis 2:1 sein kann, und
- Sorbitanester vorzugsweise mit langkettigen Estergruppen oder ethoxylierte Sorbitanester, wie z.B. Polyoxethylen-Sorbitanmonolaurat mit 4 bis 10 Ethylenoxideinheiten oder Polyoxethylen-Sorbitantrioleat mit 4 bis 20 Ethylenoxideinheiten.
- Anlagerungsprodukte von Propylenoxyd an einen drel- bis sechswertigen aliphatischen Alkohol von 3

2

20

30

3

bls 6 Kohlenstoffatomen, z.B. Glycerin oder Pentaerythrit, wobei die Polypropylenoxyaddukte ein durchschnittliches Molekulargewicht von 250 bis 1800, vorzugsweise 400 bls 900, aufweisen;

- Fettalkoholpolyglykolmischether, insbesondere Anlagerungsprodukte von 3 bis 30 Mol Ethylenoxid und 3 bis 30 Mol Propylenoxid an aliphatische Monoalkohole von 8 bis 22 Kohlenstoffatomen, vorzugsweise Alkanole von 8 bis 16 Kohlenstoffatomen.

Davon sind obengenannte Ethylenoxyd- und/oder Propylenoxyd-Kondensationsprodukte als nichtionlsche Tenside besonders bevorzugt.

Die erfindungsgemässen Zubereitungen dienen zur Verbesserung der Lichtechtheit von gefärbten und ungefärbten synthetischen Fasermaterialien. Die Applikation auf den Fasermaterialien kann nach einem Ausziehverfahren erfolgen. Sie kann aber auch kontinuierlich mittels Niedrigauftragssystem oder Heissapplikationssystem erfolgen.

Das Flottenverhältnis kann innerhalb eines weiten Bereiches gewählt werden, z.B. 1:3 bis 1:100, vorzugsweise 1:7 bis 1:50. Die Temperatur beträgt mindestens 70°C und in der Regel ist sie nicht höher als 140°C.

Die Einsatzmengen in denen die erfindungsgemässe Zubereitung den Bädern zugesetzt wird, bewegt sich von 0,5 bls 10 % des Warengewichtes.

Als Fasermaterial, insbesondere Textilmaterial, das mit der erfindungsgemässen Zubereitung behandelt werden kann, kommen sauer modifizierte Polyesterfasern und besonders lineare Polyesterfasern in Betracht. Die linearen Polyesterfasern werden mit Dispersionsfarbstoffen und die sauer modifizierten Polyesterfasern mit kationischen Farbstoffen gefärbt.

Unter linearen Polyesterfasern sind dabei Synthesefasem zu verstehen, die z.B. durch Kondensation von Terephthalsäure mit Ethylenglykol oder von Isophthalsäure oder Terephthalsäure mit 1,4-Bis-(hydroxymethyl)cyclohexan erhalten werden, sowie Mischpolymere aus Terephthal- und Isophthalsäure und Ethylenglykol. Der in der Textilindustrie bisher fast ausschliesslich eingesetzte lineare Polyester besteht aus Terephthalsäure und Ethylenglykol. Sauer modifizierte Polyesterfasern sind beispielsweise Polykondensationsprodukte von Terephthals-Isophthalsäure, Ethylenglykol und äure oder 1,3-Dihydroxy-3-(3-natriumsulfopro-1,2-bzw. 2,3-Dimethylol-1-(natriumsulfopropoxy)propan, 2,2-Bis-(3-natriumsulfopropoxyphepoxy)-butan, nyl)-propan oder 3,5-Dicarboxy-benzolsulfonsäure bzw. sulfonierter Terephthalsäure, sulfonierter 4-Methoxybenzolcarbonsäure oder sulfonierter Diphenyl-4,4'-dicarbonsäure.

Die Fasermaterialien können auch als Mischgewebe mit anderen Fasern, z.B. Mischungen aus Polyacrylnitril/Polyester, Polyamid/Polyester, Polyester/Baumwolle, Polyester/Viskose und Polyester/Wolle, verwendet werden.

Das zu färbende Textilmaterial kann sich in verschiedenen Verarbeitungsstadien befinden. Beispielsweise kommen in Betracht: loses Material, Stückware, wie Gewirke oder Gewebe, Garn in Wickel- oder Muff-Form. Letztere können Wickeldichten von 200 bis 600 g/dm³, insbesondere 400 bis 450 g/dm³, aufweisen.

Die Applikation erfindungsgemässer Zusammensetzungen kann vor, während oder nach dem Färben erfolgen.

Die Färbebäder können auch übliche Zusätze, zweckmässig Elektrolyte wie Salze, z.B. Natriumsulfat, Ammonlumsulfat, Natrium- oder Ammonlumphosphate oder -polyphosphate, Metallchloride oder -nitrate wie Calcium chlorid, Magnesiumchlorid bzw. Calciumnitrate, Ammonlumacetat oder Natriumacetat und/oder Säuren, z.B. Mineralsäuren, wie Schwefelsäure oder Phosphorsäure, oder organische Säuren, zweckmässig niedere aliphatische Carbonsäuren, wie Amelsen-, Essig- oder Oxalsäure enthalten. Die Säuren dienen vor allem der Einstellung des pH-Wertes der erfindungsgemäss verwendeten Flotten, der in der Regel 4 bis 6,5, vorzugswelse 4,5 bis 6, beträgt.

Lineare Polyesterfasern färbt man vorzugsweise nach dem sogenannten Hochtemperaturverfahren in geschlossenen und zweckmässigerweise auch druckbeständigen Apparaturen bei Temperaturen von über 100°C, bevorzugt zwischen 110 und 135°C, und gegebenenfalls unter Druck. Als geschlossene Gefässe eignen sich beisplelsweise Zirkulationsapparaturen wie Kreuzspul- oder Baumfärbeapparate, Haspelkufen, Düsen-oder Trommelfärbemaschinen, Muff-Färbeapparate, Paddeln oder Jigger.

Vorzugsweise lässt man das Färbegut während 5 Minuten bei 60-80° C Im Bad, das den Farbstoff, das Hilfsmittelgemisch und gegebenenfalls weltere Zusätze enthält und auf einen pH-Wert von 4,5 bis 5,5 eingestellt ist, vorlaufen, steigert die Temperatur innerhalb von 15 bis 35 Minuten auf 110 bis 135° C, vorzugsweise 125-130° C und belässt die Färbeflotte 15 bis 90 Minuten, vorzugsweise 30 bis 60 Minuten, bei dieser Temperatur.

Die Fertigstellung der Färbungen erfolgt durch Abkühlen der Färbeflotte auf 60 bis 80°C, Spülen der Färbungen mit Wasser und gegebenenfalls durch Reinigung auf übliche Weise im alkalischen Medium unter reduktiven Bedingungen. Die Färbungen werden dann wiederum gespült und getrocknet. Man erhält auf synthetischem Fasermaterial, insbesondere auf ilnearen Polyesterfasern, Ausfärbungen, die sich durch gute Lichtechthelt auszeichnen.

Ausser den Komponenten (a), (b) und (c) enthält die erfindungsgemässe Dispersion zweckmässig zusätzlich als Komponente (d) eln Thixotropie-und/oder Verdickungsmittel. Eln solcher Zusatz dient dazu, die Viskosität der Dispersion einzustellen.

Als Komponente (d) eignen sich Insbesondere Carboxylgruppen enthaltende Polymerisate. Diese werden in Form von 0,5 bis 10 %igen, vorzugswelse 0,5 bis 5 %igen wässrigen Lösungen oder Dispersionen, bezogen auf die Lösung oder Dispersion eingesetzt.

Diese Polymerisate stellen vorteilhafterweise polymerisierte ethylenisch ungesättigte Mono- oder Dicarbonsäuren von 3 bis 5 Kohlenstoffatomen, wie z.B. Polyacrylsäure oder Polymerisate von Methacrylsäure, Crotonsäure, Itaconsäure, Teraconsäure, Maleinsäure bzw. deren Anhydrid, Fumarsäure,

3

10

15

Citraconsäure oder Mesaconsäure, Copolymerisate aus Olefinen, z.B. Ethylen oder Propylen, Diketene, Acrylsäureestern, Methacrylsäureest rn oder Acrylamiden und den vorgenannten Monomeren einschliesslich der Acrylsäure oder Copolymerisate der Acrylsäure mit Methacrylsäure, Methacrylnitril oder Vinylmonomeren, wie z.B. Vinylphosphorsäure, Copolymerisate aus Maleinsäure und Styrol, Maleinsäure und einem Vinylether oder Maleinsäure und einem Vinylester z.B. Vinylacetat dar.

5

Die Verdickungsmittel bildenden carboxylgruppenhaltigen Polymerlsate können ein Molekulargewicht von $3 \cdot 10^2$ bis $6 \cdot 10^6$ haben.

Als besonders brauchbare Komponenten (d) haben sich Lösungen von Polyacrylsäure oder auch Copolymerisate aus Acrylsäure und Acrylamid gezeigt, wobei das entsprechende Molekulargewicht von 0,5 bls 6 Millionen schwanken kann. Die Copolymerisate welsen vorteilhafterweise ein Molverhältnis Acrylsäure:Acrylamid von 1:0,8 bis 1:1,2 auf. Als Komponente (d) kann ebenfalls ein teilweise hydrolysiertes Polymaleinsäureanhydrid verwendet werden. Dieses liegt in der Regel teilweise in Form eines wasserlöslichen Salzes vor und besitzt ein Molgewicht, das vorzugsweise zwischen 300 und 5000 liegt.

Weitere als Komponente (d) brauchbare Verdikkungsmittel sind Polysaccharide, wie z.B. Carboxymethylcellulose, Methylcellulose, Methylhydroxyethylcellulose, Johannisbrotkernmehlether oder Stärkeether sowie Alginate, Polyethylenglykole, Polyvinylpyrrolidone, Polyvinylalkohole oder auch feinverteilte Kieselsäure vorzugsweise mit spezifischer Oberfläche von 50 bis 380 m²/g und Schichtsillkate wie z.B. Bentonite, Bentone, Surektite, Montmorillonite. Gut geelgnet sind auch anionische Heteropolysaccharide, die aus den Monosacchariden Glukose und Mannose und Glucuronsäure gebildet sind.

Die Mengen dieser als Komponente (d) bezeichneten Zusatzbestandteile liegen im allgemeinen von 0 bis 6 Gewichtsprozent, vorzugsweise 0,2 bis 4 Gewichtsprozent, bezogen auf die gesamte wässrige Dispersion vor.

Neben den Komponenten (a), (b) und (c) oder (a), (b), (c) und (d) kann die erfindungsgemässe Dispersion eine weltere von der Komponente (b) verschiedene anionische Verbindung enthalten. Ebenso kann die erfindungsgemässe wässrige Dispersion noch zusätzlich Antischaummittel, Konservierungsmittel oder Gefrierschutzmittel enthalten.

Als zusätzliche von der Komponente (b) verschiedene anlonische Verbindungen kommen beispiels-

- sulfatierte ungesättigte Fettsäuren oder Fettsäureniederalkylester, die Im Fettrest 8 bis 20 Kohlenstoffatome aufwelsen, z.B. Rizinolsäure und solche Fettsäuren enthaltende Oele, z.B. Rizinusöl;
- Alkylarylsulfonate mit einer oder zwei geradkettigen oder verzweigten Alkylketten mit Insgesamt mindestens 6 Kohlenstoffatomen, z.B. Dodecylbenzolsulfonate, Dibutylnaphthalinsulfonate oder 3,7-Diisobutylnaphthalinsulfonate;
- sulfonierte 1-Benzyl-2-alkylbenzimidazole mit 8 bis
 Kohlenstoffatomen im Alkylrest;
- Sulfonate von Polycarbonsäureestern, z.B. Dihexyl-

sulfosuccinate, Di-2-ethylhexylsulfosuccinate, Dioctylsulfosuccinate oder Sulfosuccinamide;

- die mit einer organischen Dicarbonsäure, wie z.B. Maleinsäure, Malonsäure oder Sulfobernsteinsäure, vorzugsweise jedoch mit einer anorganischen mehrbasischen Säure, wie z.B. o-Phosphorsäure oder insbesondere Schwefelsäure in einen sauren Ester übergeführten Anlagerungsprodukte von 1 bis 60, vorzugsweise 2 bis 30 Mol, Ethylenoxid und/oder Propylenoxid an Fettamine, Fettamide, Fettsäuren oder Fettalkohole je mit 8 bis 22 Kohlenstoffatomen oder an drei- bis sechswertige Alkanole mit 3 bis 6 Kohlenstoffatomen;

- Ligninsulfonate, Kondensationsprodukte von Ditolylethersulfonaten und Formaldehyd, Kondensationsprodukte von Naphthalinsulfonsäure und Naphthol- oder Naphthylaminsulfonsäuren mit Formaldehyd, Kondensationsprodukte von Phenolsulfonsäuren und/oder sulfoniertem Dihydroxydiphenylsulfon und Phenolen bzw. Kresolen mit Formaldehyd und/oder Harnstoff in Betracht.

Der Säurerest dieser anlonischen Verbindungen liegt in der Regel in Salzform, d.h. als Alkalimetall-, Ammonium- oder Aminsalz vor. Belspiele für solche Salze sind Lithium-, Natrium-, Kalium-, Ammonium-, Trimethylamin-, Aethanolamin-, Diethanolamin- oder Triethanolaminsalze.

Als Antischaummittel können die erfindungsgemässen Zusammensetzungen Sillkonöle sowie auch Entschäumer auf der Basis von Tributylphosphat, Dialkyldiamide oder 2-Ethylhexanol enthalten.

Als Konservierungsmittel, die in den erfindungsgemässen Zusammensetzungen enthalten sein können, können die verschiedensten handelsüblichen Produkte, wie wässrige Lösungen von Formaldehyd, 6-Acetoxy-2,4-dimethyldioxan, 1,2-Benzisothlazolin-3-on und besonders 2-Chloracetamid in Betracht kommen.

Als Gefrierschutzmittel, die den erfindungsgemässen Zusammensetzungen zur Erhaltung der Fliessfähigkeit bei tiefen Temperaturen und zur Verhinderung des Ausfrierens von Wasser zugesetzt werden können, seien Glykole oder Polyole, wie z.B. Ethylenglykol, Propylenglykol bzw. Glyzerin sowie Polyethylenglykole, wie z.B. Di-, Tri- oder Tetraethylenglykol oder Sorbitlösung genannt. Ein bevorzugtes Antifrostmittel ist Propylenglykol.

Die erfindungsgemässen Zusammensetzungen enthalten mit Vorteil, jeweils bezogen auf die Zusammensetzung

15-60 Gew.% der Komponente (a) 0,5-11 Gew.% der Komponente (b) 0,5-20 Gew.% der Komponente (c) 0-6 Gew.% der Komponente (d), 0-3 Gew.% Antischaummittel,

0- 3 Gew.% Antischaummittel,
 0-0,5 Gew.% Konservierungsmittel,
 0-30 Gew.% Gefrierschutzmittel und auf 100 Gew.% Wasser und vorzugsweise

60 25-40 Gew.% der Komponente (a) 2-6 Gew.% der Komponente (b) 0,5- 4 Gew.% der Komponente (c) 0,2- 4 Gew.% der Komponente (d), 0,05-1 Gew.% Antischaummittel, 65 0-0,5 Gew.% Konservierungsmittel, 5-10 Gew.% Gefrierschutzmittel und auf 100 Gew.% Wasser.

Die Herstellung der erfindungsgemässen Zubereitung erfolgt zweckmässigerweise indem man die Komponenten (b) und (c) und allfällig erwünschte Zusätze wie weltere anionische Dispergiermittel mit Wasser vermischt und während 30 bis 60 Minuten bis zur Homogenität rührt. Zu dieser Lösung wird dann die Komponente (a) portlonenweise eingegeben und 60 bis 90 Minuten gerührt. Der entstandenen dickflüssigen Masse wird Wasser und gegebenenfalls Antischaummittel zugegeben. Die erhaltene Mischung wird dann vorteilhafterweise durch Einwirkung von hohen Scherkräften, z.B. durch Mahlen in einer Kugel-, Sand- oder Perlmühle auf eine Korngrösse von < 5, vorzugsweise 0,5 bis 2,0 μm , zerkleinert. Nach dem Mahlen wird noch ein Konservierungsmittel zugesetzt und mit Wasser unter Rühren auf die gewünschte Konzentration verdünnt.

Die erfindungsgemässen Zusammensetzungen zeichnen sich durch eine gute Lagerstabilität aus.

In den folgenden Beispielen sind die Telle Gewichtsteile und die Prozente Gewichtsprozente.

Herstellungsbeispiele

Beispiel 1:

In einem Mischer werden 250 Teile des Kondensationsproduktes aus Naphthalinsulfonsäure und Formaldehvd.

10 Telle Montmorrillonit,

100 Telle eines nichtlonogenen Dispergators,

250 Teile 1,2-Propylenglykol und

1490 Teile Wasser

homogen gemischt. In die erhaltene klare, bräunliche Lösung werden unter Rühren

1650 Teile 2-(2'-Hydroxy-3'-tert.butyl-5'-methylphenyl)-5-chlorobenzotriazol

portionenweise eingegeben, wobei die Viskosität zunimmt. Die pastöse Masse wird nun bis zur Homogenität weitergerührt und mit

371 Tellen Wasser

verdünnt, mit

4 Teilen eines Entschäumers

versetzt und weitergerührt. Die erhaltene Aufschlämmung wird nun in eine Perlmühle gegeben und solange gemahlen, bis eine Partikelgrösse <5 um erreicht ist.

4125 Teile des Mahlgutes werden unter Rühren mit 25 Teilen eines Konservierungsmittels und

850 Teilen Wasser

homogenisiert. Man erhält eine lagerstabile Dispersion.

Beispiel 2:

Man verfährt wie in Beispiel 1 beschrieben, verwendet jedoch 5 Teile gereinigtes, hochmolekulares Na-Ligninsulfonat, 0,3 Teile Montmorrillonit, 2 Telle eines Blockpolymers aus Ethylen- und Propylenoxid mit einem Molekulargewicht ca. 10'000, 5 Telle 1,2-Propylenglykol, 3,3 Telle 2-(2'-Hydroxy-3'-tert.butyl-5'-methylphenyl)-5-chloro-benzotriazol, 0,5 Teile Formaldehyd und 54,2 Teile Wasser. Man erhält ebenfalls eine lagerstabile Dispersion.

Beispiel 3:

Man verfährt wie in Beispiel 1 beschrieben, verwendet jedoch 4 Teile des Kondensationsproduktes aus Naphthalinsulfonsäure und Formaldehyd, 1 Teil eines Anlagerungsproduktes von Ethylenoxid und Propylenoxid mit einem Molekulargewicht von ca. 14'000, 32 Telle 2-(2'-Hydroxy-3'tert.butyl-5'-methylphenyl)-5-chloro-benzotriazol, 2-[2'-Hydroxy-3',5'-bls-(tert.butyl)-phenyl]-5-chlorobenzotriazol, 0,3 Teile Montmorrillonit, 0,1 Teile Chloracetamid und 61,6 Telle Wasser. Man erhält eine lagerstabile Dispersion.

8

Beispiel 4:

15

30

35

45

55

Verfährt man wie In Belsplel 3 beschrieben, verwendet jedoch anstelle von 1 Teil 2-[2'-Hydroxy-3',5'-bis-(tert.butyl)-phenyl]-5-chloro-benzotriazol 1 Tell gereinigtes, hochmolekulares Na-Ligninsulfonat, so erhält man eine ebenfalls lagerstabile Dispersion.

Beispiel 5:

Man verfährt wie in Beispiel 1 beschrieben, verwendet jedoch 4 Telle des Kondensationsproduktes aus Naphthalinsulfonsäure und Formaldehyd, 2 Teile gereinigtes, hochmolekulares Na-Ligninsulfonat, 1 Tell eines Anlagerungsproduktes von 8 Mol Ethylenoxid an 1 Mol Distyrylphenol, 1 Tell elnes Blockpolymers aus Ethylen- und Propylenoxid mit einem Molekulargewicht von ca. 10'000, 0,3 Teile Montmorrillonit, 0,1 Teile Chloracetamid, 0,08 Teile eines Entschäumers und 58,52 Teile Wasser. Man erhält eine ebenfalls stabile Dispersion.

Anwendungsbeispiel

Beisplei A:

100 g eines Polyestergewirkes (Polyethylenglykolterephthalat) werden in einem HT-Zirkulationsapparat bei 60°C in 3 Liter Wasser eingebracht, welches 3 g Ammoniumsulfat

6 g Dinatriumsalz von Di-(6-sulphonaphtyl-2-)methan

5 g eines fein dispergierten Farbstoffes der Formel

3 g der gemäss Beispiel 1 hergestellten Hilfsmittelformulierung

enthält und mit 85 %iger Amelsensäure auf pH 5 eingestellt ist. Man erhitzt das Färbebad, bei ständig zirkulierender Flotte, innerhalb von 30 Minuten auf 130°C und färbt 1 Stunde bei dieser Temperatur. Alsdann wird das Färbebad abgekühlt und das Substrat gespült und wie üblich zur Entfernung von nichtfixiertem Farbstoff reduktiv gereinigt. Anschliessend wird das Substrat neutralisiert, noch-

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

60

mals gespült und getrocknet. Die Formulierung gemäss Beispiel 1 verhält sich gleich gut, wie eine Formulierung mit höherem Gehalt an Komponente (b). Man erhält somit eine lichtechte marineblaue Färbung.

Patentansprüche

 Stabile, wässrige Zusammensetzung, dadurch gekennzelchnet, dass sie

(a) 15-60 Gew.% eines 2-(2'-Hydroxyphenyl)-benzotriazol der Formel

(1)
$$R_3 \stackrel{\text{OH}}{\longrightarrow} R_1 \stackrel{\text{CH}}{\longrightarrow} R_2$$

worin

 $R_1\,H,\,C_1\text{-}C_4\text{-}Alkyl\,\text{oder}\,\,C_1\text{-}C_4\text{-}Alkoxy,}$ $R_2\,H,\,\,C_1\text{-}C_4\text{-}Alkyl,\,\,C_1\text{-}C_4\text{-}Alkoxy}\,\,\,\text{oder}\,\,$ Sulfo und

R₃ H oder Halogen bedeuten, und

- (b) 0,5-11 Gew.% eines Kondensationsproduktes aus einer nicht etherverbrückten aromatischen Sulfonsäure und Formaldehyd und
- (c) 0,5-20 Gew.% eines nichtionisches Dispergators

enthält.

- 2. Zusammensetzung gemäss Anspruch 1, worin in der Komponente (a) R_1 3-tert.Butyl, R_2 5-Methyl und R_3 H bedeuten.
- 3. Zusammensetzung gemäss Anspruch 1, worln in der Komponente (a) R₁ 3-tert.Butyl, R₂ 5-Methyl und R₃ Chlor bedeuten.
- Zusammensetzung gemäss einem der Ansprüche 1 bis 3, worin als Komponente (b) ein Kondensationsprodukt aus Naphthalinsulfonsäure und Formaldehyd verwendet wird.
- Zusammensetzung gemäss Anspruch 1, dadurch gekennzelchnet, dass sie bezogen auf die ganze Zusammensetzung

15-60 Gew.% der Komponente (a)
0,5-11 Gew.% der Komponente (b)
0,5-20 Gew.% der Komponente (c)
0- 6 Gew.% der Komponente (d),

0- 3 Gew.% Antischaummittel, 0-0,5 Gew.% Konservierungsmittel,

0-30 Gew.% Gefrierschutzmittel und

auf 100 Gew.% Wasser

enthält.

6. Zusammensetzung gemäss Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, dass sie bezogen auf die ganze Zusammensetzung 10

25-40 Gew.% der Komponente (a)

2-6 Gew.% der Komponente (b)

0,5- 4 Gew.% der Komponente (c)

0,2- 4 Gew.% der Komponent (d),

0,05-1 Gew.% Antischaummittel,

0-0,5 Gew.% Konservierungsmittel,

5-10 Gew.% Gefrierschutzmittel und

auf 100 Gew.% Wasser

enthält.

7. Verwendung einer stabilen, wässrigen Zusammensetzung gemäss Anspruch 1 zur Verbesserung der Lichtechtheit von Färbungen auf Polyesterfasermaterial und Mischgeweben, welche solches Fasermaterial enthalten.



EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung

EP 89 81 0486

	EINSCHLÄGIG	E DOKUMENTE		
Kategorie	Kennzeichnung des Dokume der maßgeblic	ents mit Angabe, soweit erforderlich, chen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl.5)
X	DE-A-2 453 146 (SA * Seite 8, Beispiel Formel *	NDOZ-PATENT) 1; Seite 5, letzter	1,4	C 09 K 15/30 D 06 P 1/642 D 06 P 3/52
Y	GB-A-2 187 746 (SA * Ansprüche 1-8; Se	NDOZ) ite 2, Zeile 24 -	1	D 06 M 13/322 D 06 M 13/256
A	Seite 3, Zeile 1 *		2,3,7	
Υ	GB-A-2 174 731 (SA * Seite 1, Zeilen 2	NDOZ) 6-28 45-48 *	1	
A	Serte 1, Zerren 2	0. 20, 43. 40	3,4,7	
Ā	DERWENT FILE SUPPLI 88-047427[07], 1988 Publications Ltd, L 006 182 (MITSUBISHI 12-01-1988 * Zusammenfassung *	, Derwent ondon, GB; & JP-A-63 RAYON K.K.)	1,7	
A	CHEMICAL ABSTRACTS, Band 94, Nr. 13, Juni 1981, Seite 79, Zusammenfassung Nr. 210236y, Columbus, Ohio, US; & JP-A-81 31 084 (TOYOBO CO., LTD) 28-03-1981; & JP-B-62 19 552 (Kat. D) * Zusammenfassung *		1,3,4,7	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. CL5)
į				C 09 K D 06 P D 06 M
A	EP-A-0 245 204 (CI * Seite 24: "Färbef	BA-GEIGY) lotte 3" * -/-	1,4	·
Der vo	rliegende Recherchenbericht wur	de für alle Patentansprüche erstellt		
Recherchesort DEN HAAG		Abschlußdatum der Recherche 01-09-1989 DEK		Prifer EIREL M.J.
X : von Y : von and A : tech O : nic	KATEGORIE DER GENANNTEN I besonderer Bedeutung allein betrach besonderer Bedeutung in Verbindung eren Veröffentlichtung derselben Kate hnologischer Hintergrund htschriftliche Offenbarung ischenliteratur	tet E: älteres Paten nach dem An g mit einer D: in der Anmel gorie L: aus andern G	dokument, das Jedo meldedatum veröffer dung angeführtes D ründen angeführtes	ntlicht worden ist okument

EPO FORM 1503 03.82 (PO403)



EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Seite 2

Nummer der Anmeldung

EP 89 81 0486

	EINSCHLÄGIGI		T		
Kategorie	Kennzeichnung des Dokumen der maßgeblich	ts mit Angabe, soweit erforderlich, en Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl.5)	
A A	CHEMICAL ABSTRACTS, Juni 1984, Seite 79. Nr. 211576p, Columbu JP-A-59 09 287 (SUMI LTD) 18-01-1984 * Zusammenfassung *	Band 100, Nr. 26, Zusammenfassung s, Ohio, US; &	1-4,7	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl.5)	
Der vo	rliegende Recherchenbericht wurde	für alle Patentansprüche erstellt Abschlußdatum der Recherche	<u> </u>	Prüfer	
		01-09-1989	DEKEIREL M.J.		
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE X: von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y: von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A: technologischer Hintergrund O: nichtschriftliche Offenbarung P: Zwischenliteratur			T: der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E: älteres Patentdokument, das Jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D: in der Anmeldung angeführtes Dokument L: aus andern Gründen angeführtes Dokument &: Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes		